(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-197479 (P2003-197479A)

(43)公開日 平成15年7月11日(2003.7.11)

 (51) Int.Cl.7
 識別記号
 F I
 デーマコート*(参考)

 H 0 1 G
 9/035
 H 0 1 G
 9/02
 3 0 1

 9/02
 3 0 1
 3 1 1

審査請求 未請求 請求項の数20 OL (全 15 頁)

		T	
(21)出願番号	特願2001-401204(P2001-401204)	(71)出願人	000190091
			ルビコン株式会社
(22)出願日	平成13年12月28日(2001, 12, 28)		長野県伊那市大字西箕輪1938番地1
		(72)発明者	小松 昭彦
			長野県伊那市大字西箕輪1938番地 1
		(72)発明者	飯田 俊一
			長野県伊那市大字西箕輪1938番地1
		(72)発明者	野沢 隆
			長野県伊那市大字西箕輪1938番地1
		(74)代理人	100077517
			弁理士 石田 敬 (外4名)
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 電解コンデンサおよび電解コンデンサ駆動用電解液

(57)【要約】

【課題】 アルミ電極箔と電解液が反応して発生する水素がスを吸収するため、不飽和結合鎖を含む化合物を添加して、電解コンデンサの電気特性と高温放置条件下における特性を良好なものにする。

【解決手段】 水素付加反応を起こす不飽和化合物を内部に含む電解コンデンサと15~80重量%有機溶媒と85~20重量%の水とからなる溶媒と、カルボン酸又はその塩及び無機酸又はその塩からなる群から選択される少なくとも1種類の電解質とを含む電解液に対して、水溶性または極性溶媒及びプロトン系極性溶媒に可溶な不飽和化合物を1種類以上含むように構成される電解液。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 溶媒が15~80重量%の有機溶媒と85~20重量%の水で構成される電解液に、水素付加反応を起こす不飽和結合鎖を有する化合物を含むことを特徴とする電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項2】 前記不飽和結合鎖を有する化合物が、水または極性溶媒またはプロトン系極性有機溶媒に可溶であることを特徴とする請求項1に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項3】 カルボン酸又はその塩及び無機酸または 10 その塩からなる群から選択される少なくとも1種の電解 質を含むことを特徴とする請求項1または2に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項4】 無機酸またはその塩の電解液中濃度が 0.1~15重量%であることを特徴とする請求項3記 載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項5】 カルボン酸またはその塩の電解液中濃度が3~30重量%であることを特徴とする請求項3記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項6】 不飽和結合鎖を有する化合物が、アルキ 20 ン、アルケン、イミンなど炭素 – 炭素または炭素 — 窒素 の間にπ結合を含む分子鎖に、ヒドロキシル基、ホルミル基、カルボニル基、アシル基、カルボキシル基、スルホン酸基、スルフェン酸基、アミド基、アミノ基、アルキルアミノ基、ジアルキルアミノ基、アルコキシシリル基、シラノール基、フェニルカルボキシル基、ニトリル基、ニトロ基、ニトロソ基、フェノール基、ホスホノ基、エステルおよびエーテルから選ばれる少なくとも1種の置換基で構成される化合物であることを特徴とする請求項1~5のいずれか1項に記載 30 の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項7】 前記不飽和結合鎖を有する化合物が電解液の全量を基準にして0.1~10重量%含まれていることを特徴とする請求項1~6のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項8】 前記有機溶媒がプロトン系溶媒、非プロトン系溶媒又はその混合物であることを特徴とする請求項1~7のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項9】 前記カルボン酸又はその塩が、蟻酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、p-ニトロ妄息香酸、サリチル酸、安息香酸、蓚酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、フマル酸、マレイン酸、フタル酸、アゼライン酸、クエン酸及びオキシ酪酸に代表されるモノカルボン酸、ジカルボン酸、トリカルボン酸、飽和カルボン酸、不飽和カルボン酸などとその誘導体、ならびにそのアンモニウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩、アミン塩及びアルキルアンモニウム塩などからなる群から選択されることを特徴とする請求項1~8のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項10】 前記無機酸又はその塩が、リン酸、亜リン酸、次亜リン酸、ホウ酸及びスルファミン酸、アルキルリン酸などに代表される無機酸及びアルキル基などの炭素鎖を有する無機酸ならびにそのアンモニウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩、アミン塩及びアルキルアンモニウム塩などからなる群から選択させることを特徴とする請求項1~9のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動用電解液。

【請求項11】 下記の群:(1)キレート化合物、

(2)糖類、(3)ヒドロキシベンジルアルコール及び (又は)L-グルタミン酸二酢酸又はその塩、及び(4) グルコン酸及び(又は)グルコノラクトン、(5)ニトロ 化合物またはニトロソ化合物から選択される少なくとも 1種の化合物をさらに含んでいることを特徴とする請求 項1~10のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動 用電解液。

【請求項12】 請求項1~11のいずれか1項に記載の電解コンデンサ駆動用電解液を含んでなることを特徴とする電解コンデンサ。

20 【請求項13】 15~80重量%の有機溶媒と85~ 20重量%の水とからなる溶媒で構成される電解液を使 用し、水素付加反応を起こす不飽和化合物を内部に含む ことを特徴とする電解コンデンサ。

【請求項14】 不飽和結合鎖を有する化合物が、アルキン、アルケン、イミンなどの炭素 – 炭素または炭素 – 窒素の間にπ結合を含む分子鎖に、ヒドロキシル基、ホルミル基、カルボニル基、アシル基、カルボキシル基、スルカン酸基、スルフェン酸基、アミド基、アミノ基、アルキルアミノ基、ジアルキルアミノ基、アルコキシシリル基、シラノール基、フェニルカルボキシル基、ニトリル基、ニトロソ基、フェノール基、ホスホノ基、エステルおよびエーテルから選ばれる少なくとも1種の置換基で構成される化合物であることを特徴とする請求項13記載の電解コンデンサ。

【請求項15】 15~80重量%の有機溶媒と85~20重量%の水とからなる溶媒で構成される電解液に対して、不飽和結合鎖を有する化合物を電極表面に有することを特徴とする請求項13または14に記載の電解コンデンサ。

【請求項16】 不飽和結合鎖を有する化合物を塗布または溶解液浸漬などによって電極表面に付着あるいは浸透充填させることを特徴とする請求項15記載の電解コンデンサ

【請求項17】 15~80重量%の有機溶媒と85~20重量%の水とからなる溶媒で構成される電解液に対して、不飽和結合鎖を有する化合物を電解コンデンサを構成しているセパレータに含むことを特徴とする請求項13~16のいずれか1項に記載の電解コンデンサ。

【請求項18】 不飽和結合鎖を有する化合物を塗布ま 50 たは溶解液浸漬などによってセパレータに付着あるいは

浸透充填させることを特徴とする請求項17記載の電解 コンデンサ。

【請求項19】 不飽和結合鎖を有する化合物の電極箔含有量が0.01mg/平方cm~1mg/平方cm (投影面積)であることを特徴とする請求項12~15のいずれか1項に記載の電解コンデンサ。

【請求項20】 不飽和結合鎖を有する化合物のセパレータ含有量が0.01mg/平方cm~1mg/平方cm(投影面積)であることを特徴とする請求項12~19のいずれか1項に記載の電解コンデンサ。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は電解コンデンサに関する。さらに詳しく述べると、本発明は、低インピーダンスでかつ低温特性に優れ、高温環境下で生じる水素ガスに起因するコンデンサ内部の圧力上昇を抑制し、寿命特性が良好な電解コンデンサ駆動用電解液と電解コンデンサ、特にアルミニウム電解コンデンサに関する。

[0002]

【従来の技術】コンデンサは、一般的な電気部品の一つ 20 であり、種々の電気・電子製品において、主として電源 回路用や、ディジタル回路のノイズフィルター用に広く 使用されている。コンデンサは、電解コンデンサとその 他のコンデンサ(セラミックコンデンサ、フィルムコン デンサ等)に大別される。

【0003】現在使用されている電解コンデンサにはいろいろな種類のものがあり、その一例を示すと、アルミニウム電解コンデンサ、湿式タンタル電解コンデンサなどである。なお、本発明で特に優れた効果を期待できるものはアルミニウム電解コンデンサであり、したがって、以下では特にアルミ電解コンデンサを参照して本発明を説明するが、本発明はアルミニウム電解コンデンサに限定されることなく広く電解コンデンサー般に適用できるものである。

【0004】電解コンデンサの電極材料には弁金属を使用する。アルミニウム電解コンデンサの場合は電極材料にアルミニウムを使用する。電解コンデンサの基本構造は、誘電体である酸化皮膜を表面に所定量形成させた電極(必要に応じてエッチングなどの処理により、表面積を増大させて静電容量を制御する。)を陽極と陰極とし2つ電極を対向して配属し、それらの中間に電解液を保持した隔離紙(セパレータ)を介在させた形態(素子)を取っている。電解コンデンサの素子を、密封パッケージして電解コンデンサが完成する。なお、電解コンデンサの素子には、巻回構造や積層構造を持つものがある。

きくなっていることから、これに用いる電解液として は、抵抗率(比抵抗)の小さな高導電性のものが常に要 求される。

【0006】これまでの電解コンデンサの電解液は、エチレングリコール(EG)を主溶媒としてこれに水を約15重量%程度まで加えて構成した溶媒に、電解質としてアジピン酸、安息香酸等のカルボン酸又はそのアンモニウム塩を溶解したものが一般的である。このような電解液では、比抵抗は $1.5\Omega \cdot m$ ($150\Omega \cdot cm$)程度であ10る。

【0007】一方、コンデンサにおいては、その性能を十分に発揮するため、インピーダンス(Z)を低下させることが絶えず求められている。インピーダンスは種々の要因により決定し、例えばコンデンサの電極面積が増加すれば低下し、そのため大型コンデンサになれば自ずと低インピーダンス化が図られる。また、セパレータを改良することで低インピーダンス化を図るアプローチもある。とは言え、特に小型のコンデンサにおいては電解液の比抵抗がインピーダンスの大きな支配因子となっている。

【0008】最近では、非プロトン系の有機溶媒、例えばGBL(γ -ブチロラクトン)等を使用した低比抵抗の電解液も開発されている。(例えば、特開昭62-145713号公報、特開昭62-145714号公報及び特開昭62-145715号公報を参照されたい)。しかし、この非プロトン系電解液を用いたコンデンサは、比抵抗が1.0 Ω -cm以下の電子伝導体を用いた固体コンデンサに比べると、インピーダンスがはるかに劣っている。

30 【0009】また、アルミニウム電解コンデンサは、電解液を使用するために低温特性が悪く100kHzにおける-40℃でのインピーダンスと20℃でのインピーダンスとの比: Z(-40℃)/Z(20℃)は約40と、かなり大きいのが実情である。このような現状に鑑みて、現在、低インピーダンスで低比抵抗であり、しかも低温特性に優れたアルミニウム電解コンデンサを提供することが望まれている。

【0010】さらに、アルミニウム電解コンデンサの電解液において、その溶媒の一部として用いられる水は、陽極箔や陰極箔を構成するアルミニウムにとって化学的に活性な物質である。そのため、陽極箔や陰極箔と反応して水素ガスを発生させ、コンデンサ内部の圧力を増大させて、コンデンサ素子にストレスを加えて、巻回構造を変形あるいは破壊したり、また外部への電解液の飛散を助長したり、防爆弁を作動させたりして、特性を著しく低下させるという問題をかかえている。従来、電解コンデンサの負荷試験などで発生する水素ガスの問題を解消するため、発生した水素ガスを吸収する試みもなされている。例えば、特公昭59-15374号公報は、エチレングリコールに5~20重量%の水を加えた溶媒

に、カルボン酸及びカルボン酸のアンモニウム塩を加えて緩衝溶液を調製し、さらに 0.05~3重量%のP-ニトロフェノールを加えて調製したことを特徴とする電解コンデンサ駆動用電解液を開示している。この電解液を使用すると、電極箔表面でのベーマイトの生成や水素ガスの発生を抑制し、低温特性、寿命特性などを向上せしめた電解コンデンサを提供することができる。

【0011】また、特公昭63-14862号公報には、エチレングリコールを主体とする溶媒中に各種の有機酸、無機酸もしくはその塩を溶質として溶解してなる10電解液に、o-ニトロアニソールを添加したことを特徴とする、ハロゲン化炭化水素による洗浄に対して優れた腐食防止効果を奏することのできる電解コンデンサ駆動用電解液が開示されている。この公報には、ここで腐食防止剤として使用されるo-ニトロアニソールは、水素ガス吸収効果があり、電解コンデンサの使用中に内部から発生する水素ガスを吸収し、開介事故や静電容量変化を抑制できるという効果があると記載されている。

【0012】しかしながら、本発明者らの研究による と、p-ニトロフェノールやo-ニトロアニソールは、従来 20 一般的に使用されているような水の濃度の低い電解コン デンサ駆動用電解液では初期の水素ガス吸収効果を奏す ることができるというものの、電解液中の溶媒に占める 水の量が20重量%もしくはそれ以上になった場合や、 電解コンデンサが高温環境下で長期間にわたって使用さ れるような場合には、満足し得る水素ガス吸収効果を示 し、かつ維持することができないことが判明した。本発 明者は先に特開2000-173872号公報におい て、溶媒が20~80重量%の有機溶媒と80~20重 量%の水で構成される電解液にニトロフェノール、ニト 口安息香酸、ジニトロ安息香酸、ニトロアセトフェノン またはニトロアニソールを含んでいる電解コンデンサ駆 動用電解液が、上記目的を達成し得ることを開示した。 しかし、これらは本発明の不飽和結合鎖を有する化合物 とは異なる。

[0013]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記したような従来の技術の問題点を解決することを目的としたもので、その目的は、低インピーダンスでかつ、低温と常温でのインピーダンス比で表される低温特性に優れ、寿40命特性が良好であり、しかも水の含有割合が大きい混合溶媒を使用した電解液を使用した時や高温環境下で電解コンデンサを使用した時でも優れた水素ガス吸収効果を奏することのできる電解コンデンサ用駆動用電解液と電解液を使用した電解コンデンサを提供することにある。

【0014】本発明のもう1つの目的は、溶媒組成の20重量%以上が水で構成されている駆動電解液において、溶媒可溶性の水素付加反応を起こす不飽和結合鎖を有する化合物をコンデンサ素子中に含む電解コンデンサを提供することにある。

[0015]

【課題を解決するための手段】本発明者は、上記目的を 達成するため更に検討を重ね、上記目的が不飽和結合鎖 を有する化合物を添加するによって達成できることを見 出し、本発明を完成したものである。

6

【0016】こうして、本発明は、その1つの面において、15~80重量%の有機溶媒と85~20重量%の水とからなる溶媒と、カルボン酸又はその塩及び無機酸又はその塩からなる群から選択される少なくとも1種の電解質とを含む電解液に対して、溶媒可溶性の水素付加反応を起こす不飽和結合鎖を有する化合物を含んでいることを特徴とする電解コンデンサ駆動用電解液を提供する。本発明の電解コンデンサ駆動用電解液における不飽和結合鎖を有する化合物の役割、作用効果は次のように考えられる。

【0017】アルミニウム電極箔と溶媒である水との水和反応により発生した水素ガスは、コンデンサ内部圧力を増大させ、コンデンサ素子にストレスを加えて、素子の構造を変形あるいは破壊したり、また外部への電解液の飛散を助長したり、防爆弁を作動させたりしてコンデンサの特性を著しく低下させる様々な現象を引き起こす。水素付加反応を起こす不飽和結合鎖を有する化合物の役割は、これらの現象を抑制することにある。水素付加反応を起こす不飽和結合鎖を有する化合物は、コンデンサ内部で発生した水素を効率的に吸収し、コンデンサの特性劣化を抑制する。このプロセスは化学反応であり、水素付加反応である。

【0018】コンデンサ内部での圧力の増大を抑制する水素の吸収は、不飽和結合鎖を有する化合物の不飽和結合部の開裂によって起こる水素付加反応時に起こる。不飽和結合鎖を有する化合物は、例えば、不飽和炭化水素のアルケンから飽和炭化水素のアルカンに、またイミンからアミンに変化することで水素を消費する。ここで重要なのは、不飽和結合鎖を有する化合物が電解液中に均一に分散することと、化合物の水素吸収能力である。

【0019】不飽和結合鎖を有する化合物は、本発明の 電解液に添加して使用する場合、電解液の全量を基準に して0.1~10重量%の量で添加して使用するのが好 ましい。

【0020】混合溶媒の形成のために水と一緒に用いられる有機溶媒は、好ましくは、プロトン系溶媒、非プロトン系溶媒又はその混合物である。すなわち、プロトン系溶媒及び非プロトン系溶媒は、それぞれ、単独で使用してもよく、さもなければ、必要に応じて、2種もしくはそれ以上を任意に組み合わせて使用してもよい。ここで、プロトン系溶媒は好ましくはアルコール化合物であり、また、非プロトン系溶媒は好ましくはラクトン化合物などである。

【0021】さらに、本発明の電解液において電解質と 50 して使用されるカルボン酸又はその塩は、好ましくは、 蟻酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、p-二トロ安息香酸、サリチル酸、安息香酸、蓚酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、フマル酸、マレイン酸、フタル酸、アゼライン酸、クエン酸及びオキシ酪酸などに代表されるモノカルボン酸、ジカルボン酸、トリカルボン酸、地ドロキシル基等の官能基を持ったカルボン酸、飽和カルボン酸、不飽和カルボン酸などとその誘導体、ならびにそのアンモニウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩、アミン塩及びアルキルアンモニウム塩などからなる群から選択される1種もしくはそれ以上である。【0022】また、同じく電解質として使用される無機酸又はその塩は、好ましくは、リン酸、亜リン酸、次亜リン酸、ホウ酸及びスルファミン酸、アルキルリン酸などに生まされる無機である。

酸又はその塩は、好ましくは、リン酸、亜リン酸、次亜 リン酸、ホウ酸及びスルファミン酸、アルキルリン酸な どに代表される無機酸及びアルキル基などの炭素鎖を有 する無機酸ならびにそのアンモニウム塩、ナトリウム 塩、カリウム塩、アミン塩及びアルキルアンモニウム塩 などから選択される1種もしくはそれ以上である。ま た、本発明の電解質には、不飽和結合鎖を有する化合物 に追加して、下記の群;

(1) キレート化合物、(2)糖類、(3)ヒドロキシベンジルアルコール及び(又は)レグルタミン酸二酢酸又はその塩、及び(4)グルコン酸及び(又は)グルコノラクトン、(5)ニトロ化合物またはニトロソ化合物から選択される添加剤を必要に応じて含ませてもよい。これらの添加剤は、単独で使用してもよく、あるいは2種もしくはそれ以上の添加剤を任意に組み合わせて使用してもよい。

【0023】また、もう1つの面において、上記実験結果と知見に基づいて更に検討を進めた結果、溶媒が15~80重量%の有機溶媒と85~20重量%の水で構成 30される電解液を含む電解コンデンサにおいて、不飽和結合鎖を有する化合物は必ずしも電解液に中に存在する必要はなく、電解液中以外に含むように構成することは付加的な効果をもたらすことを見出した。

【0024】例えば、不飽和結合鎖を有する化合物を電解液中に存在させなくても、コンデンサ内部における、水素が発生する部位、すなわち電極箔表面やその近傍、あるいはセパレータに含有された状態で存在する場合にも十分に水素吸着、水素付加反応効果を発揮する。またコンデンサ内部の電解液以外の部位に存在させた不飽和40結合鎖を有する化合物が電解液に溶解しても同様の効果を発揮する。

[0025]

【発明の実施の形態】本発明の電解コンデンサ駆動用電解液では、電解質を溶解するための溶媒として有機溶媒と水との混合物からなる水分濃度が高い溶媒を使用し、不飽和結合鎖を含む化合物を溶解または分散させて電解液とすることを特徴とする。有機溶媒としては、上記したように、プロトン系溶媒又は非プロトン系溶媒を単独で、あるいは任意に組み合わせて使用することができ

る。適当なプロトン系溶媒の例としては、アルコール化 合物を挙げることができる。また、ここで有利に使用す ることのできるアルコール化合物の具体的な例として は、以下に列挙するものに限定されるわけではないけれ ども、エチルアルコール、プロピルアルコール、ブチル アルコールなどの一価アルコール、エチレングリコー ル、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、 プロピレングリコール等の二価アルコール(グリコー ル)、グリセリンなどの三価アルコールを挙げることが 10 できる。また、適当な非プロトン系溶媒の例としては、 ラクトン化合物を挙げることができる。また、ここで有 利に使用することのできるラクトン化合物の具体的な例 としては、以下に列挙するものに限定されるわけではな いけれども、 γ -ブチロラクトンやその他の分子内分極 化合物を挙げることができる。本発明の実施に当たっ て、プロトン系溶媒と非プロトン系溶媒の中から選択さ れる1種以上を使用する場合には、より具体的に説明す ると、1種のプロトン系溶媒を使用してもよく、1種の 非プロトン系溶媒を使用してもよく、複数種のプロトン 系溶媒を使用してもよく、複数種の非プロトン系溶媒を 使用してもよく、あるいは1種以上のプロトン系溶媒と 1種以上の非プロトン系溶媒の混合系を使用してもよ

【0026】本発明の電解液では、溶媒成分として、上 記した有機溶媒のほかに水を使用し、特に本発明の場 合、比較的に多量の水を併用するという点で従来の電解 液とは区別される。本発明においては、このような溶媒 を使用することで、溶媒の凝固点を低下させ、それによ り低温での電解液の比抵抗特性を改善して、低温と常温 での比抵抗の差が小さいことで示される良好な低温特性 を実現することができる。電解液中の水の含有量は、2 0~85重量%の範囲にあるのが好適であり、残部が有 機溶媒である。水の含有量が20重量%より少ない場合 にも、85重量%を超える場合にも、電解液の凝固点降 下の度合いは不十分となり、電解コンデンサの良好な低 温特性を得るのが困難となる。水性混合溶媒中における より好適な水の含有量は、40~85重量%の範囲であ り、最も好適な水の含有量は、50~80重量%の範囲 である。

40 【0027】本発明の電解液における電解質としては、 有機酸、特に好ましくはカルボン酸又はその塩、そして 無機酸又はその塩が用いられ、これらの電解質成分は、 単独で使用してもよく、あるいは2種以上を組み合わせ て使用してもよい。電解質成分として使用可能なカルボ ン酸の例としては、以下に列挙するものに限定されるわ けではないけれども、蟻酸、酢酸、プロピオン酸、酪 酸、p-ニトロ安息香酸、サリチル酸、安息香酸、蓚 酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、フ マル酸、マレイン酸、フタル酸、アゼライン酸、クエン 50 酸及びオキシ酪酸などに代表されるモノカルボン酸、ジ

1.0

カルボン酸、トリカルボン酸、ヒドロキシル基等の官能 基を持ったカルボン酸、飽和カルボン酸、不飽和カルボ ン酸等とその誘導体などが使用可能である。

9

【0028】また、同じく電解質成分として使用可能な 無機酸の例としては、以下に列挙するものに限定される わけではないけれども、リン酸、亜リン酸、次亜リン 酸、ホウ酸及びスルファミン酸、アルキルリン酸などに 代表される無機酸及びアルキル基などの炭素鎖を有する 無機酸などがある。

【0029】上記したようなカルボン酸又は無機酸の塩 10 としては、いろいろな塩を使用することができるけれど も、適当な塩としては、例えば、アンモニウム塩、ナト リウム塩、カリウム塩、アミン塩、アルキルアンモニウ ム塩等が含まれる。このような塩のなかでも、アンモニ ウム塩を用いるのがより好ましい。

【0030】さらに加えて、本発明の実施において電解 質として無機酸又はその塩を使用すると、電解液の凝固 点降下が期待でき、そのため電解液の低温特性の更なる 向上に寄与することができる。また、無機酸又はその塩 の使用は、本発明において特に使用する不飽和結合鎖を 有する化合物に由来する水素ガス吸収能力を長期間にわ たって維持することができるという点でも注目に値す る。

【0031】また、本発明者らの研究によると、このよ うな無機酸又はその塩のような電解質を前記したカルボ ン酸又はその塩のような電解質に組み合わせて使用する とそれらを単独で使用した場合に比較して、電解コンデ ンサの寿命を顕著に延長することができるという効果も 得ることができる。さらに、従来の電解コンデンサで は、電導度などの問題から、無機酸系の電解質は主に中 ~高電圧(160~500ボルト)のタイプの電解コン デンサに使用されてきたが、本発明のように電解質の組 み合わせ使用を行った場合、低電圧(160ボルト未 満)のタイプの電解コンデンサにおいても有利に使用す ることができる。

【0032】本発明の電解液において使用する電解質の 量は、電解液や最終的に得られるコンデンサに要求され る特性、使用する溶媒の種類や組成及び量、使用する電 解質の種類等の各種のファクタに応じて、最適な量を適 宜決定することができる。例えば、上記したように、無 機酸系の電解質をカルボン酸系と組み合わせて使用する ような場合に、混合電解質中における無機酸系の電解質 の含有量は広い範囲で変更することができるというもの の、通常、電解質の全量を基準にして約0.1~15重 量%の範囲で無機酸系の電解質が含まれることが好まし

【0033】本発明の電解液は、特に、上記したような 特定の組成の電解液、すなわち、15~80重量%の有 機溶媒と85~20重量%の水とからなる混合溶媒と、 カルボン酸又はその塩及び無機酸又はその塩からなる群 50 る。不飽和結合鎖を有する化合物は、通常、電解液の全

から選択される少なくとも1種の電解質とを含む電解液 に対して、不飽和結合鎖を有する化合物、特に溶媒可溶 性の不飽和結合鎖を有する化合物を含むことを特徴とす る。溶媒可溶性の不飽和結合鎖を有する化合物として は、アルキン、アルケン、イミンなど炭素-炭素または 炭素--窒素の間にπ結合を含む分子鎖に、限定されるわ けではないが一般的には、ヒドロキシル基(OH)、ホルミ ル基(CHO)、カルボニル基(CO)、スルホン酸基(SO₃H)、 スルフィン酸基(SO₂H)、スルフェン酸基(SOH)、アシル 基(COR)、カルボキシル基(COOH)、アミド基(CONH2)、ア ミノ基(NH2)、アルキルアミノ基(NHR)、ジアルキルアミ ノ基(NR2)、アルコキシシリル基(SiOR)、シラノール基 (SiOH)、フェニルカルボキシル基(CoH5 COOH)、ニトリル 基(CN)、ニトロ基(NO2)、ニトロソ基(NOH)、フェノール 基(C₆ H₅ OH)、ホスホノ基(PO (OH) 2)、エステル、エーテ ルなどの置換基を有しまたは有さない化合物があり、例 えば、アセチレンカルボン酸、2-プロペン-1-オール、2 -ブテン-1,4-ジオール、p-ホルミル安息香酸、メチルビ ニルケトン、アリルアセトン、メチルイソプロペニルケ トン、ジアリルケトン、ゲラニルアセトン、プソイドメ チルイオノン、マレイン酸、アクリルアミド、アルキル アクリルアミド、メタクリルアミド、クロトンアミド、 オレイン酸アミド、モノアリルアミン、ジアリルアミ ン、プロパルギルアミン、N-アルキル-N,N-ビスアミ ン、ジアルキル(アルケニル)アミン、2-メトキシ-4-(2-プロフェニル)フェノール、3-ニトロスチレン、ニト 口桂皮酸、3-(2-ニトロフェニル)-2-プロピオン酸、桂 皮酸エステル、サクシンイミド,ジメチレンイミド オ キシドフタルイミド、グリオキシム、アセトアルデヒド オキシム ベンゾインオキシム、2-ブタノンオキシム、 ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリス (βメトキシ エトキシ) シラン、ニトロアクリジンなどを挙げること ができる。本発明では不飽和結合鎖を有する化合物が電 解液溶媒に可溶であることにより十分な効果が発揮され

【0034】さらに、前記記載の不飽和結合鎖を有する 化合物に対して、2種類以上の各々を組み合わせて使用 することにより、効果の向上も期待できる。

【0035】尚、ここで使用する不飽和結合鎖を有する 化合物は、プリント基板の洗浄に際して使用されるハロ ゲン化炭化水素、例えばトリクロロエタン等が分解し発 生した塩化水素の作用により素子が腐食せしめられるの を抑制する作用(ハロゲン化水素の付加反応作用)を合 わせて有している。

【0036】上記した不飽和結合鎖を有する化合物は、 それを本発明の電解液に対して添加する場合、その電解 液自体に本発明の効果に有効な特定の組成が採用されて いるので、単独で使用しても満足し得る水素ガス吸収効 果、ハロゲン化水素捕捉作用などを奏することができ

とができる。

量を基準にして0.1~10重量%の量で添加して使用 するのが好ましい。添加量が O.1 重量%を下回ると、 所期の効果をほとんど得ることができず、反対に10重 量%を上回っても、所期の効果のさらなる向上を期待す ることができず、溶解度の低い化合物の場合には、析出 等の他の特性に対して悪影響がでるとも考えられる。電 解質としてイオン伝導特性に優れた不飽和結合鎖を有す る化合物は、電解液の電気特性の向上に関与する電解質 として非常に有用であるので、10重量%までの高濃度 の添加においても非常に有効である。より好適な濃度は 10 0.3~10重量%である。

【0037】また、水素ガスの吸収における本発明の優 れた効果は、一緒に使用する電解質との関係においても 確認することができた。従来の電解液では、ニトロ化合 物などのガス吸収剤をカルボン酸系の電解質だけに、あ るいは無機酸系の電解質だけに、それぞれ添加する手法 が採用されてきた。しかし、溶媒中の水の含有量が多い 場合、上記のような手法では満足し得る水素ガス吸収効 果を得ることができなかった。また、カルボン酸系の電 解質と無機酸系の電解質が混在するような電解液でも同 20 様であったが、本発明の電解液の場合不飽和結合鎖を有 する化合物を使用することにより、このようなカルボン 酸系/無機酸系混在電解液においても、従来のガス吸収 添加剤よりもはるかに長期間にわたって、水素ガス吸収 能力を維持することができた。

【0038】本発明の電解液は、必要に応じて、上記し た以外の成分を追加の添加剤として含有することができ る。適当な添加剤としては、例えば、本発明者らが本発 明と同時的に発明し、別に特許出願した発明に記載され るように、下記のような化合物を包含する。

(1)キレート化合物、例えば、エチレンジアミン四酢酸 (EDTA)、トランス-1,2-ジアミノシクロヘキサン-N, N, N', N'-四酢酸-水和物(CyDTA)、 ジヒドロキシエチルグリシン(DHEG)、エチレンジ アミンテトラキス (メチレンホスホン酸) (EDTP O)、ジエチレントリアミン-N, N, N', N", N"-五酢酸(DTPA)、ジアミノプロパノール四酢 酸(DPTA-OH)、エチレンジアミン二酢酸(ED DA)、エチレンジアミン-N、N'-ビス(メチレンホ スホン酸) 1/2水和物(EDDPO)、グリコールエ 40 ーテルジアミン四酢酸(GEDTA)、ヒドロキシエチ ルエチレンジアミン三酢酸 (EDTA-OH)等。キレ ート化合物は、一般的に、0.01~3重量%の範囲で 添加することが好ましい。このようなキレート化合物 は、低インピーダンスコンデンサのアルミニウム(A1)電 極箔の水和反応の抑制によるコンデンサの長寿命化、電 解コンデンサの低温特性の改善(溶媒が不凍状態に近い 組成なので、常温と低温でのインピーダンスの変化が小 さくなる)、耐食性の向上などの効果をもたらすことが できる。

【0039】(2)糖類、例えば、グルコース、フルクト ース、キシロース、ガラクトース等。糖類は、一般的 に、0.01~5重量%の範囲で添加することが好まし い。このような糖類は、低インピーダンスコンデンサの A1電極箔の水和反応の抑制によるコンデンサの長寿命 化、糖類の添加による電解質、例えばカルボン酸の分解 や活性化の抑制、電解コンデンサの低温特性の改善(溶 媒が不凍状態に近い組成なので、常温と低温でのインピ ーダンスの変化が小さくなる) などの効果をもたらすこ

12

【0040】(3)ヒドロキシベンジルアルコール、例え ば2-ヒドロキシベンジルアルコール、L-グルタミン酸 二酢酸又はその塩等。この添加剤は、一般的に、O.O 1~5重量%の範囲で添加することが好ましい。このよ うな添加剤は、低インピーダンスコンデンサのAI電極箔 の水和反応の抑制によるコンデンサの長寿命化、電解コ ンデンサの低温特性の改善(溶媒が不凍状態に近い組成 なので、常温と低温でのインピーダンスの変化が小さく なる)などの効果をもたらすことができる。

【0041】上記した化合(1)~(3)は、それぞれ、そ れらを本発明の電解液に添加する場合に多くの顕著な効 果を奏することができる。

【0042】さらに、本発明の電解液は、上記したよう な添加剤に追加して、必要に応じて、

(4)グルコン酸やグルコノラクトン等を単独もしくは組 み合わせて含有することができる。この種の添加剤は、 一般的に、0.01~5重量%の範囲で添加することが 好ましい。グルコン酸やグルコノラクトンは、それを本 発明の電解液に追加して含ませた場合、電解コンデンサ の長寿命化や低温特性の向上、そして優れた水素ガス吸 収効果などという本発明に特有に効果に追加して、耐食 性の向上といった顕著な効果をさらにもたらすことがで きる。

【0043】さらにまた、(5) ニトロ化合物またはニ トロソ化合物を添加してガス吸収能力をさらに向上する こともできる。添加するニトロ化合物またはニトロソ化 合物においては、たとえば、アミノニトロアニソール、 アミノニトロチアゾールカルボン酸、アミノニトロトル エン、アミノニトロピリジン、アミノニトロフェノー ル、アミノニトロフェノールスルホン酸、アミノニトロ ベンゼンスルホン酸、アミノニトロベンゾチアゾール、 アミノニトロベンゾトリフルオリド、アミノニトロベン ゾニトリル、イソシアン酸ニトロフェニル、イソニトロ ソアセトフェノン、N-エチル-2-(1エチル-2-ヒドロキシー2-二トロソヒドラジノ) -エタンアミ ン、〇-エチル-〇-(p-ニトロフェニル)チオノベ ンゼン、エチルニトロベンゼン、エチルー2-(ヒドロ キシイミノ) -5-ニトロ-3-ヘキセンアミド、オク タニトロベンゾイルサッカロース、ニトロフェニルオク

50 チルエーテル、ニトロフェニルガラクトピラノシド、3

ーカルボキシー4ーニトロフェニルジスルフィド、ビス ニトロベンジルフルオレセイン、グリセロールカルボナ ートニトロベンゼンスルホナート、グルタミルニトロア ニリド、酢酸ニトロフェニル、酢酸ニトロベンジリデ ン、ジアミノニトロベンゼン、ジチオビスニトロ安息香 酸、ジチオビスニトロピリジン、ジニトロアニリン、ジ ニトロキノキサリン-2、3-ジオン、ジニトロサリチ ル酸、ニトロ安息香酸、ニトロフェノール、ジニトロ安 息香酸、ニトロアニソール、ニトロアセトフェノン、ジ ニトロジフェニルアミン、ジニトロジフェニルスルホ ン、ジニトロナフトールスルホン酸、ジニトロビベンジ ル、ジニトロフェニルアニリン、ジニトロフェニルヒド ラジン、ジニトロフェノール、ジニトロフタル酸、ジニ トロフルオレノン、ジニトロフルオロベンゼン、ジニト ロベンズアルデヒド、ジニトロベンゾイルメチルベンジ ルアミン、ジニトロベンゾフェノン、ニトロアミノチア ゾール、ジチオビスニトロピリジン、ジメチルニトロア ニリン、ジメチルニトロフェニルホスホロチエート、ジ メトキシニトロベンジルアルコール、しゅう酸ビスジニ トロフェニル、スクシンイミジルニトロフェニルアセタ ート、テトラニトロフェニルポルフィリン、トリニトロ フェノール、トリニトロベンゼンスルホン酸、ニトロア セトアニリド、ニトロアゾベンゼンジオール、ニトロア ニシジン、ニトロアニリン、ニトロアニリンスルホン 酸、ニトロアミノアニソール、ニトロアミノトルエン、 ニトロアミノフェノール、ニトロアルギニン、ニトロ安 息香酸エチル、ニトロ安息香酸メチル、ニトロアントラ ニル酸、ニトロアントラニロニトリル、ニトロイサチ ン、ニトロイミダゾール、ニトロインダゾール、2-ニ トロインダンー1,3ージオン、ニトロインドール、ニ トロウラシル、ニトロエタノール、ニトロエチルベンゼ ン、ニトロカテコール、ニトロキパジンマレイン酸、ニ トロクレゾール、ニトロけい皮酸、ニトロサリチル酸、 ニトロジアゾアミノアゾベンゼン、ニトロジアミノベン ゼン、ニトロジフェニルアミン、ニトロジメチルアニリ ン、ニトロスルホナゾIII 、ニトロチオフェン、ニトロ チロシン、ニトロテレフタル酸、ニトロトルイジン、ニ トロトルイル酸、ニトロピコリン、ニトロヒドロキシア ニリン、ニトロビフェニル、ニトロピペロナール、ニト ロピリジノール、ニトロバルビツール酸、ニトロフェニ ルアセトニトリル、ニトロフェニルアゾオルシノール、 ニトロフェニルアゾナフトール、ニトロフェニルアゾメ チルレゾルシノール、ニトロフェニルアニリン、ニトロ フェニルオクチルエーテル、ニトロフェニルガラクトピ ラノシド、ニトロフェニルキシロピラノシド、ニトロフ ェニルグルクロニド、ニトロフェニルグルコピラノシ ド、ニトロフェニル酢酸、ニトロフェニルドデシルエー テル、ニトロフェニルひ酸、ニトロフェニルヒドラジ ン、ニトロフェニルフェニルアゾフェニルトリアゼン、

14 トペンタオキシド、ニトロフェニルマンノピラノシド、 ニトロフェニル酪酸、ニトロフェニルリン酸ジエチル、 ニトロフェニレンジアミン、ニトロフェネトール、ニト ロフェノールアルソン酸、ニトロフェノールメチルエー

テル、ニトロフタルイミド、ニトロフタル酸、ニトロフミン酸、ニトロプロピオン酸、ニトロベラトリルアルコール、ニトロベンジルアミン、ニトロベンジルアルコール、ニトロベンジルジイロプロピルイソ尿素、ニトロベンジルピリジン、ニトロベンズアミド、ニトロベンズイ

ミダゾール、ニトロベンズヒドラジド、ニトロベンゼン

アゾオルシン、ニトロベンゼンアゾナフトール、ニトロ メタン、ニトロエタン、ニトロベンゼンアゾレゾルシ ン、ニトロベンゼンスルホン酸、ニトロベンゾクマリ

ン、ニトロベンゾニトリル、ニトロベンゾフェノン、ニトロメシチレン、ニトロメトキシアニリン、ビスニトロフェニルジスルフィド、ビスニトロフェニルスルホン、 ビスメチルチオニトロエテン、ヒドロキシニトロ安息香

酸、ヒドロキシニトロトルエン、ヒドロキシニトロピリジン、ヒドロキシニトロフェニルアルソン酸、ヒドロキ 20 シニトロベンズアルデヒド、フェニルニトロアニリン、

2-(2-フリル)-3-(5-ニトロ-2-フリル) アクリルアミド、フルオロニトロアセトアニリド、フルオロニトロアニリン、フルオロニトロフェニルアジド、

フルオロニトロフェノール、メチルニトロアニリン、メ チルニトロフェノール、メチルニトロピリジン、メチル ニトロピリジンオキシド、メトキシニトロアニリン、メ

トキシニトロ安息香酸、メトキシニトロフェノール、メ トキシベンジルアミノニトロベンゾフラザン、酪酸ニト ロフェニル、テトラフルオロホウ酸ニトロニウム、リン

酸ニトロフェニル、ニトロソアセチルペニシラミン、ニ トロソ (アセトキシメチル) メチルアミン、ニトロソオ

キシン、ニトロソキノリノール、ニトロソグルタチオン、ニトロソジイソブチルアミン、ニトロソジエチルア ミン、ニトロソジエチルアニリン、ニトロソジスルホン

酸、ニトロソジフェニルアミン、ニトロソジメチルアミ

ン、ニトロソナフトール、ニトロソナフトールジスルホン酸、ニトロソヒドロキシキノリン、ニトロソフェニル アニリン、ニトロソフェニルヒドロキシルアミンアンモ

ニウム、ニトロソフェノール、N-[(N-ニトロソメ チルアミノ) メチル] ベンズアミド、<math>2,2'-(ヒド

ロキシニトロソヒドラゾノ) ビスヒタンアミン、イソニトロソアセトフェノン、N-メチル-2(1-エチル-2-ヒドロキシ-2-ニトロソヒドラジノ) -エタンア

ミン、N,N'ージニトロソーpーフェニレンジアミン、N,N'ージニトロソペンタメチレンテトラミン、 ジメチルニトロソアニリン、ジメチルニトロソアミン、

テトラフルオロほう酸ニトロリニウム、N-[N'-メチル-N'-ニトロソ(アミノメチル)]ベンズアミド、N-メチル-N-ニトロソーp-トルエンスルホン

ニトロフェニルフェニルエーテル、ニトロフェニルマル 50 アミド、ニトロフェノール、ニトロ安息香酸、ジニトロ

安息香酸、ニトロアセトフェノン、ニトロアニソール、 ニトロベンゼン、ジニトロベンゼン、ジニトロトルエ ン、ニトロナフタレン、ジニトロナフタレン、ジニトロ ビフェニル、ニトロジフェニルアミン、ニトロフェニル ヒドラジン、ジメチルニトロトルエン、ジニトロフェニ ルヒドラジン、ジニトロピレン、ニトロ安息香酸のエス テル、ジメチルニトロベンゼン、ニトロアントラセン、 ニトロイソキノリン、ニトロキシレン、ニトロ酢酸エチ ル、ニトロシクロペンタン、ニトロスチレン、ニトロピ ロール、ニトロフラゾン、ニトロフルオロアルデヒド、 ニトロヘキサン、ニトロベンズアルデヒド、ニトロリグ ル) アクリルアミド、ニトロアクリルアミド、フルオロ ニトロトルエン、フルオロニトロベンゼン、フルオロジ フェニルエーテル及びその異性体、その塩又はその誘導 体などが使用できる。

【0044】上記した添加剤のほかにも、アルミニウム 電解コンデンサあるいはその他の電解コンデンサの分野 で常用の添加剤をさらに添加してもよい。適用な常用の 添加剤としては、例えば、マンニット、シランカップリ ング剤、水溶性シリコーン、高分子電解質などを挙げる ことができる。本発明の電解液は、上記したような各種 の成分を任意の順序で混合し、溶解することによって調 製することができ、また、基本的には従来の技法をその ままあるいは変更して使用することができる。例えば、 有機溶媒と水との混合物である水分濃度が高い溶媒を調 製した後、得られた溶媒に電解質、不飽和結合鎖を有す る化合物および必要に応じて任意の添加剤を溶解するこ とで簡単に調製することができる。

【0045】本発明の電解液は、上記した電解液と同様 30 に常用の技法に従って調製することができる。例えば、誘電体となる酸化皮膜を所定の厚さに形成した電極箔をそれぞれ陽極箔と陰極箔とし、陽極箔と陰極箔を対向させ、その間に介在するセパレータ(隔離紙)とで構成された素子に本発明の電解液を含浸した後、その素子を適当方法でパッケージすることによって、アルミニウム電解コンデンサを製造することができる。得られるアルミニウム電解コンデンサにおいては、本発明の電解液を使用していることから、有機溶媒と水との混合溶媒による低温特性向上の効果、不飽和結合鎖を有する化合物の存在による水素ガス吸収効果、そして特定の電解質の使用による水和反応抑制による長寿命化や低インピーダンス化の効果を達成することができる。

【0046】また、本発明によれば、不飽和結合鎖を有する化合物は電解液に中に存在させなくても、物理的に水素発生部位、すなわち電極表面やその近傍に塗膜などの形態で存在し、あるいはセパレータに含有された状態で存在しても、十分に水素吸収効果を発揮することが確認された。更にコンデンサ容器の内部表面に不飽和結合鎖を有する化合物を付着させた場合にも相応の効果が確50

認された。

ンサにある。

【0047】例えば、不飽和結合鎖を有する化合物を可溶性の溶媒に溶解し、この溶液を電極(箔や電極タブ)やセパレータに塗布するかまたは、溶液中に電極(箔や電極タブ)やセパレータを浸漬して付着させる。付着させる量は、電解液に不飽和結合鎖を有する化合物を溶解したときに効果を発揮する量以上すなわち電解液で換算して0.1%以上で0.01mg/平方cm~1mg/平方cm(投影面積)が最適である。これにより作製したコンデンサは、水素ガス吸収効果、そして特定の電解質の使用した電解液による水和反応抑制による長寿命化や低インピーダンス化の効果を達成することができる。【0048】本発明は、そのもう1つの面において、上記の実験結果と知見から、本発明の電解コンデンサ用駆動用電解液を含んでなる電解コンデンサとコンデンサ内部に不飽和結合鎖を有する化合物を含有する電解コンデ

16

【実施例】次に、本発明を実施例により更に説明する。 言うまでもなく、ここに掲げた実施例は本発明を例示す るためのものであり、本発明を限定しようとするもので はない。

【0049】本例で使用した電解液の30℃における比抵抗を測定し、各実施例の表中に記載した。また、作製した電解コンデンサについて、低温(-40℃)でのインピーダンス及び、常温(20℃)でのインピーダンスを測定した後、それぞれの測定値のとの比として表されるインピーダンス比(Z比)を、異なる周波数: 120 Hz及び100kHzで測定した値を各実施例の表中に記載した。さらに、各電解コンデンサの寿命特性を評価するため、容量、 $tan\delta$ 及び漏れ電流のそれぞれについて、初期特性(コンデンサの作製直後の特性値)と、高温負荷試験105℃条件下で、定格電圧を印加し所定時間経過後の特性変化を調べた結果を各実施例の表中に記載した。

【0050】<u>実施例1~12</u>

巻回構造の電解コンデンサ(10WV-1000μF) の素子に下記の第1表に示した組成の電解液を含浸してから、有底アルミニウムケースに電極引出し用リードタブがケースの外に出るように収容し、このケースの開口を弾性封口体で密封して、電解コンデンサを作製した。実施例1~10ではキレート化合物、糖類、ヒドロキシベンジルアルコール、Lーグルタミン酸二酢酸またはその塩、グルコン酸及びグルコノラクトンの効果を調べた。また、実施例11,12において不飽和結合鎖を有する化合物塗布した電極箔と、セパレータに付着させた場合の各条件によってコンデンサを作製した。これらのコンデンサについて、特性試験によって得られた結果を下記の第1表にまとめて記載する。

比較例1~3

前記実施例1に記載の手法を繰り返したが、本例の場

合、比較のため、使用する電解液から不飽和結合鎖を有 *れた結果を下記の第1表にまとめて記載する。

18

合、比較のため、使用する電解液から不飽和結合鎖を有する化合物を取り除くとともに、電解液の組成を下記の第1表に記載のように変更した。特性試験によって得ら*

【0051】

【表1】

	4 勝樂 鹅巢		47		知明時			1050	10000年月2年	
	37 P. S.	١	- 1		10 AP III					
	[wt%]	120H2 [-40/20°C]	100kHz [-40/20°C]	事 日	tan δ	一種七種沼(マタ)	四章	tan S Se	離れ観形 [uA] (体	(排型)
比較例一1	エチレングリール 60.0 米	1.0	125	1007	7.0	6.5	ガス発生(二大り250路	間末のこ今数	克偏弁
	ルタル数アンモニウム 田リン数						作動		体動	
中部第一の	エチレングリコール 45.0	-		1016	0	, ,	よっな年	- Ftlsoof	まや! 2.世間	# # #
	酸アンモニウム		R.	2	4	j	なると記録を開発し	HANDOCK-G-	なったエニテンツの時点をここも対し添け作動	
	17.7数 1.00 プランソン									
	エチレングリコール 30.0									
比較例-3		Ξ.	0.0	1025	5.1	6.9	ガス発生(こより250時	ガス発生により250時間までに全数防爆弁	防爆弁
	アンガン駅レンホーウム 18.0 まご、場 18.0						二型			
	サンコース 0.5									
	エチレングリコール 10.0									
抗来倒一4		5.8	34.0	1029	4.5	6.5	力ス発生に	まり100番	ガス発生により100時間までに全数防爆弁	5. 福井
	ンモニウム			•			海			
	こ人数 こんかいしょ はんしょう こうしょう はんしん 大学 かんしん はんしん はんしん はんしん はんしん はんしん はんしん はんしん									
実施例-1	エチレングリコール 10.0									
	•									
	井敷アンモニウム 4.0 1.1 撃	52	33.2	1025	4.7	6:7	925	5.7	3.7	
	- 10/数 trans-2-ブーンー 4 ー シセラボン器 40									
	エチレンジアミン4酢酸 1.0								-	
, ,	チレングリコール						•			
	ボールジャン撃レンサーセン 14.0	-	e:	1038	ur ur	ø	030	89	6.4	
	アンコンス・ファーン(1) 第一つ(1) 第一つ(1)		?	3	?	ļ		i	 !	
	ታ					•		_		•
	グリシン 1.0						-		-	
	チレングリコール								-	
米洛色 一3	1977年 (1977年) 1	0.0	۸	1040	<u>.</u>	0	720			_
			÷	2	5	2	;	}		
	ノイが酸水ボノンに一ブカ たぶ 次乗りン酸 1.0									

#X

[0052]

※40※【表2】

表1のつづき

			1			幻期恒			105℃ 1000時間後	000年間後	
	[wt9;]	120H2		100kHz	神	tanő	権力観消	ļ	tan ô	插九龍莊	外禮
			[-40/20°C]	[-40/20°C]	[H]	F	[/ A]	[ä.F]	8	[4 4]	(学動)
ě	エチレングリコール	30.0									
天爬彻一4	※ トンコン・サーチン・サーチン・サーチン・サーチン・サーチン・サーチン・サーチン・サーチ		-	LC LC	1030	53	8 3	040		r.	
	インにのフィーンと関うと数			ì	2	}	: :	2	<u>-</u>	3	
	マワイン酸米素アンモニウム・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	2,0									
	キシロース	0.5	İ								
1 1 1 1 1	エチレングリコール	30.0									
E 201	(グルタル解アンモニウム	9.5		9.7	1015	6.2	7.5	952	6.9	2.1	
	※ 単しい要素を整める								_		
	エチレングリコール	5.0									
実施例6	*	90.0									
	アンピン酸アンモーウム	4.0 8.9	6	145.0	1028	4.5	7.3	908	5.3	2.9	-40°C C
	「一クルタミン酸二軒酸	0.4									無
	トライン数大米ナトラウム・カル・ストランス	7 6						•			
	大手 (/ 数	20.0	Ī								
宝瓶倒-7	; ! ×	60.0									
	グルタル酸アンモニウム	16.0		8.6	1030	6.4	6.9	917	5.2	2.8	
	フルクトース										
	ダードコンソ製	0.8					_				
	スルファミン酸	0.6									
	エチレンゲリコール	12.0									
実施例一8	*				•						
	アンカン朝アンモロケム	23.8 2.8	<u> </u>	6.3	183	5.5	7.3	938	6.7	3.3	
	trans=2=ファンー1、4ンカルボン製	2.0									
	クルコノンクトンニンは、	0.5	-					•			
	ンノ政コールコール	25.0	t	Ī							
米施金一9	X	50.0									
•	アジアン製アンモニクス	22.0 1.3		5.6	1010	6.6	8.5	920	7.8	4.2	
	人ンカンスラ ドン類	5.0									
	ピーストリメーセッション	<u>Q</u>									
	1日 1	1.0	_								
, ,	ルー ロリクベノチェ	25.0					•				
						ŗ	F	2,0	ć		
	インロノ数イノホーンはおひま	0.5		2	5	 	7: /	706	9.	1 7	
	パン選・アセトアルデヒドアキンム	0.1				_					
	モドロ キシベンジ ボア・トロード	1.0			,						

【0053】 【表3】

電解液組成
1
クライスのイントラがある。西南田の家
演して、表面にO.Smg/om2のオレイン酸アミドを一
付着させた後コンデンサ素子を作製して電解液

のしらず

本発明の電解液を使用した電解コンデンサにあっては、 Z比が小さいことが分かり、特に100kHzの高周波 数でのZ比が比較例のものに比べて小さく抑えられてい

22

ることが分かる。このことは、本発明の電解液を用いた 電解コンデンサが広い周波数にわたり良好な低温特性を 発揮することを示している。特に、本発明の電解液を使 用した電解コンデンサでは、不飽和結合鎖を有する化合 物を0.1~10重量%の範囲の量で電解液に添加した ことにより、105℃で1000時間経過後においても 10 安定した特性を示しており、ガス発生によるコンデンサ 自体の破損、特性異常に至ることもなかった。それに対 し、不飽和結合鎖を有する化合物を含まない電解液を使 用した比較例の電解コンデンサでは、いずれのコンデン サでも、1000時間を経過するよりはるか以前の高温 負荷時の初期の段階で、水素ガス発生によるケースの膨 らみにより防爆弁が作動して、使用不能になった。この ことから、本発明によれば、電解コンデンサの長寿命化 が容易に達成できることが分かる。

【0054】実施例13~22

20 前記実施例1に記載の手法を繰り返したが、本例の場 合、キレート化合物、糖類、ヒドロキシベンジルアルコ ール、Lグルタミン酸二酢酸またはその塩、グルコン酸 及びグルコノラクトンと、ニトロ化合物またはニトロソ 化合物との同時添加の効果を確認するため、電解液に任 意添加した組成を第2表に記載のように変更した。試験 結果を下記の第2表にまとめて記載する。

【0055】 【表4】

30

24

	電解液組成	和乙		初期值		105	105℃ 3000時間後	調後		
	[*xxx]	120Hz	100kHz	3884 (42)	tanô	漏れ電流	体	tan ô	漏れ電流	外額
		[-40/20°C]	[-40/20°C]	[H]	Z	[h A]	[4]	3	[4 A]	
	エチレングリコール 30.0				<u></u>					
米馬囱 一13										
		Ξ	6.6	1035	4.3	82	895	5.6	2.7	
	アジパン観アンモニウム 5.0									
	つい歌 10									
	マレイン酸水素アンモニウム 2.0									
	エチレングリコール 40.0									
実施例-14										
		Ξ	5.2	1034	5.	6.7	96	5.9	2.6	
	次曲17學									
									•	
	1/-/I/TI									-
										T
	エチレングリコール 20.0									
実施例-15			·							
	アンピン酸アンモニウム 21.8	<u></u>	4.9	1015	5.8	8.5	890	6.9	3.2	
	1安息香融									
	ー1、4ツセヴボソ盟									
	エチレングリコール 12.0									
宏格图-16	_									
	アンパン類アンモニウム 4.0	3.5	20.0	1021	1.4	7.8	919	5.2	 	_
								_		
	エトロ安息番酸 1.0									
	ンモニウム									
	エチレングリコール 50.0									
来施列-17										
	/数アンモニケム	0.	5.7	1014	6.6	8.9	943	72	5.5	
	** (本)				_					
	リン製 11・11・11・11・11・11・11・11・11・11・11・11・11・								_	-
						1				

[0056]

* *【表5】

付用乙	υU	> -	T	9	,	4	,	
0.6								

	電解液組成	ZE		初期值		105	105℃ 3000時間後	間後		
	[wt%]	120Hz [-46/20°C]	100kHz [-40/20°C]	刺证物造	tan 8	編七剛消 [A]	(神)	tan ô	漏れ電流	外観
÷	エチレングリコール 50.0						1			
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ルタル酸アンキーウム									
	スルファミン銀アンモニウム 12.0	- 4	5.3	1021	8.2	8.6	962	9.6	2.7	
	公開17版 10									
_										
	ノラン									
	チレングリコール									
実施第一19	•									
	ギ酸アンモニウム 5.0	=	5.0	1035	4.2	7.1	887	5.0	2.8	
	次亜リン酸 0.4									
	エドフンジアミン4 幹職 0.5									
						_				
	グルコノラクトン 0.2									
	ンモニウム									
	エチレングリコール 50.0									
来拖倒-20	 								•	
	練アンモニウム	0.1	6.0	1014	5.7	- - -	116	6.5	5.9	
	十つ職 8.0									
	アセトアルデヒドオキシム 1.0									
	- 二ン製									
	アレングリール									
来施例-21	30.0			-						
	デンプン類 アンドニケイ 20.0	0.	5.2	1014	5.7	.	911	6.5	5.9	
									•	
	アセトアルデヒドオキシム 1.0								_	
	コトロフェノール 0.9	-						-		
i :	エチレングリコール 30.0								<u> </u>	
英胞例 22				-						
	70.	=	53	1010	8.5	72	892	9.6	2.4	
	二十二枚思香酸 0.4					•				
	<u>次亜リン酸</u> 1.0							•		

表2のつづき

【0057】第2表において、記載の結果から理解されるように、実施例13~22は3000時間でコンデンサの特性は良好でガス発生も抑制されていた。以上本発明についての好適な実施例を挙げて種々説明してきたが、本発明は発明の精神を逸脱しない範囲において、この実施例と請求項の記載内容に限定されるものではなく、多くの改変を施し得るのは勿論のことである。例えば、実施例では巻回形のコンデンサ素子を使用しているが、積層形のコンデンサ素子においても同様に利用できる。

[0058]

【発明の効果】本発明によれば、低インピーダンスでか*

*つ、低温と常温でのインピーダンス比で表される低温特性に優れ、寿命特性が良好であり、しかも水の含有割合が大きい溶媒を使用した電解液を使用した時や高温環境 でで電解コンデンサを使用した時でも優れた水素ガス吸収効果を奏することのできる電解コンデンサ用駆動用電解液が提供される。また、本発明によれば、このような電解液を使用することにより、低インピーダンスで、低温特性に優れ、寿命特性が良好であり、溶媒中で使用する水の作用に原因して発生する不具合を有しない高信頼性の電解コンデンサ、特にアルミニウム電解コンデンサが提供される。

フロントページの続き

(72)発明者 松沢 健人 長野県伊那市大字西箕輪1938番地1 (72)発明者 小川原 鉄志 長野県伊那市大字西箕輪1938番地1